JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年10月 7日

出 Application Number:

特願2003-348021

[ST. 10/C]:

[JP2003-348021]

願 ・人 Applicant(s):

コニカミノルタホールディングス株式会社

2003年11月10日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】 特許願

【整理番号】 DKT2701354 【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 B41J 2/01

CO9D 11/00

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町1番地コニカミノルタテクノロジーセンタ

ー株式会社内

【氏名】 ▲高▼橋 真理

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町1番地コニカミノルタテクノロジーセンタ

一株式会社内

【氏名】 鈴木 隆嗣

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町1番地コニカミノルタテクノロジーセンタ

一株式会社内

【氏名】 二宮 英隆

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町1番地コニカミノルタテクノロジーセンタ

一株式会社内

【氏名】 岩本 京子

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町1番地コニカミノルタテクノロジーセンタ

一株式会社内

【氏名】 池洲 悟

【特許出願人】

【識別番号】 000001270

【氏名又は名称】 コニカミノルタホールディングス株式会社

【代表者】 岩居 文雄 【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2002-343792 【出願日】 平成14年11月27日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 012265 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 要約書 1





【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記一般式1で表される色素。

【化1】

〔式中、Zは含窒素 6 員芳香環を形成する基を表し、 R_{11} は水素結合性基を表し、 R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} は水素原子または置換基を表し、n 1 2 は 1 \sim 3 の整数を表し、n 1 1 、n 1 3 は 1 \sim 4 の整数を表す。〕

【請求項2】

一般式1が、一般式2、3、4、5、6 または7 のいずれかで表されることを特徴とする請求項1 に記載の色素。



【化2】

[一般式2~7中、R₂₁, R₃₁, R₄₁, R₅₁, R₆₁, R₇₁は水素結合性基を表し、R₂₂, R₂₃, R₂₄, R₃₂, R₃₃, R₃₄, R₃₅, R₄₂, R₄₃, R₄₄, R₄₅, R₅₂, R₅₃, R₅₄, R₅₅, R₆₂, R₆₃, R₆₄, R₆₅, R₇₂, R₇₃, R₇₄は水素原子または置換基を表し、n 2 1, n 2 3, n 3 1, n 3 3, n 4 1, n 4 3, n 5 1, n 5 3, n 6 1, n 6 3, n 7 1, n 7 3 は 1 ~ 4 の整数を表し、n 2 2, n 3 2, n 4 2, n 5 2, n 6 2, n 7 2 は 1 ~ 3 の整数を表す。]

【請求項3】

一般式1が、前記一般式2または一般式3のいずれかで表されることを特徴とする請求項1に記載の色素。

【請求項4】

(R₃₄)_{n35} R₃₇

(R₃₉)_{n34}

一般式2が、一般式8又は一般式9で表され、一般式3が一般式10又は一般式11で表されることを特徴とする請求項3に記載の色素。

(R₃₄)_{n35}

【化3】

(一般式 8~10 において、R₂₁、R₃₁は水素結合性基をあらわし、R₂₂、R₂₃、R₂₄、R₂₈、R₃₂、R₃₃、R₃₄、R₃₅、R₃₉は水素原子又は置換基を表し、R₂₆、R₂₇、R₃₇、R₃₈は置換基を表し、n₂1、n₂3、n₃1、n₃3は1~4の整数を表し、n₂4、n₃4は1~3の整数を表し、n₂5、n₃5は1又は2の整数を表す。R₂₅及びR₃₆はハメットの置換基定数σρ値が0.3以上1.0以下の置換基を表す。)

(R₃₅)_{n33}-

Ö

【請求項5】

 $(R_{35})_{n33}$

0

HN

一般式2が、一般式12で表され、一般式3が一般式13で表されることを特徴とする請求項3に記載の色素。

【化4】

(一般式12、一般式13において、R₂₁、R₃₁は水素結合性基を表し、R₂₂、R₂₃、R₂₄、R₂₈、R₃₂、R₃₃、R₃₄、R₃₅、R₃₉は水素原子又は置換基を表し、n21、n23、n24、n31、n33、n34は1~4の整数を表し、n25、n35は1又は2の整数を表す。)

【請求項6】

前記請求項1~5のいずれか1項に記載の色素を含有することを特徴とするインクジェット記録液。

【請求項7】

前記請求項1~5のいずれか1項に記載の色素が、その構造中にスルホン酸基もしくはカルボキシル基を有することを特徴とする請求項6に記載のインクジェット記録液。

【請求項8】

前記請求項 $1 \sim 5$ のいずれか1 項に記載の色素を、微粒子分散物として含有することを特徴とする請求項6 に記載のインクジェット記録液。

【請求項9】

前記請求項1~5のいずれか1項に記載の色素を、油溶性ポリマーとともに微粒子分散物として含有することを特徴とする請求項6に記載のインクジェット記録液。



【発明の名称】色素およびインクジェット記録液

【技術分野】

$[0\ 0\ 0\ 1]$

本発明は特定の色素およびそれを含有するインクジェット記録液に関するものであり、特に、色画像堅牢性に優れたインクジェット記録液に関するものである。

【背景技術】

[0002]

近年、画像記録材料としては、特にカラー画像を形成するための材料が主流であり、具体的には、インクジェット方式記録材料、感熱転写型画像記録材料、電子写真方式を用いる記録材料、転写式ハロゲン化銀感光材料、印刷インク、記録ペン等が盛んに利用されている。また、ディスプレーではLCDやPDPにおいて、撮影機器ではCCDなどの電子部品において、カラーフィルターが使用されている。これらのカラー画像記録材料やカラーフィルターでは、フルカラー画像を再現あるいは記録するために、いわゆる加法混色法や減法混色法の3原色(の染料や顔料)が使用されているが、さまざまな使用条件に耐えうる堅牢な色素がないのが実状であり、改善が強く望まれている。

$[0\ 0\ 0\ 3\]$

インクジェット用のインクにおいては、使用される記録方式に適合すること、高い記録 画像濃度を有し色調が良好であること、耐光性や耐熱性および耐水性といった色画像堅牢 性に優れること、被記録媒体に対して定着が速く記録後に、にじまないこと、インクとし ての保存性に優れていること、毒性や引火性といった安全性に問題がないこと、安価であ ること等が要求される。

[0004].

このような観点から、種々のインクジェット用の記録液が提案、検討されているが、要求の多くを同時に満足するような記録液はきわめて限られている。

$[0\ 0\ 0\ 5\]$

イエロー、マゼンタ、シアン、ブラックを用いたカラー画像記録においては、例えばC.I.インデックスに記載されている従来から公知のC.I.ナンバーを有する染料、顔料が広く検討されてきた。例えば水溶性染料を用いたイエローのインクにおいては、C.I.ダイレクトイエロー86やC.I.ダイレクトイエロー132のようなアゾ系の水溶性染料を使用したものが知られているが、これらは短波長である為印字濃度が上がりにく、マゼンタに比較すると高いレベルながら、耐光性のような堅牢性に未だ問題を有している。一方、マゼンタのインクにおいては、C.I.アシッドレッド52のようなキサンテン系、C.I.ダイレクトレッド20のようなアゾ系の水溶性染料を使用したものが知られているが、これらはプリンターでの目詰まりに対する高い信頼性を有しているが、その反面、耐光性のような堅牢性および耐水性に問題を有していた。一方、C.I.ピグメントレッド122のようなキナクリドン系の顔料を使用したものが知られているが、これらは比較的高い堅牢性を有するものの、印字濃度が上がらない、またはブロンジング等の色再現性の問題を起こしやすい。このように従来から良く知られている染料や顔料では、インクジェット用インクに要求される色相と堅牢性とを両立させることは難しい。

[0006]

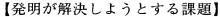
この問題点を解決すべく、イエローのインクにおいては、例えば、特許文献1または2において、また、マゼンタインクにおいては、特許文献3において色調と耐光性の両立を目的としたそれぞれアゾ染料や、アントラピリドン化合物等の化合物およびその水性インク組成物が示されているが、耐光性のレベルは十分ではなく、さらなる改良が望まれていた。

【特許文献1】特開2002-371079号公報

【特許文献2】特開2001-311016号公報

【特許文献3】特開平10-306221号公報

【発明の開示】



[0007]

本発明の目的は、堅牢性に優れた色素、特に色画像の耐光性に優れたインクジェット記録液、特に主な対象としてはイエロー色及びマゼンタ色のインクジェット記録液を提供することにある。またさらに本発明の目的は、高耐光性に加え、長期使用を保証できる水系インクジェット記録液を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0008]

本発明の上記目的は、本発明者らが、鋭意研究を重ねた結果、以下の構成により達成された。

(請求項1)

下記一般式1で表される色素。

[0009]

【化1】

[0010]

〔式中、Zは含窒素 6 員芳香環を形成する基を表し、 R_{11} は水素結合性基を表し、 R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} は水素原子または置換基を表し、n 1 2 は 1 \sim 3 の整数を表し、n 1 1 、n 1 3 は 1 \sim 4 の整数を表す。〕

(請求項2)

一般式1が、一般式2、3、4、5、6 または7 のいずれかで表されることを特徴とする請求項1 に記載の色素。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

【化2】

[0012]

〔一般式2~7中、R21, R31, R41, R51, R61, R71は水素結合性基を表し、R22, R_{23} , R_{24} , R_{32} , R_{33} , R_{34} , R_{35} , R_{42} , R_{43} , R_{44} , R_{45} , R_{52} , R_{53} , R_{54} , R_{44} 55, R62, R63, R64, R65, R72, R73, R74は水素原子または置換基を表し、n21 , n 2 3, n 3 1, n 3 3, n 4 1, n 4 3, n 5 1, n 5 3, n 6 1, n 6 3, n 7 1 ,n73は1~4の整数を表し、n22,n32,n42,n52,n62,n72は1 ~3の整数を表す。]

(請求項3)

一般式1が、前記一般式2または一般式3のいずれかで表されることを特徴とする請求項 1に記載の色素。

(請求項4)

一般式2が、一般式8又は一般式9で表され、一般式3が一般式10又は一般式11で表されることを特徴とする請求項3に記載の色素。

【0013】 【化3】

$[0\ 0\ 1\ 4\]$

(一般式 8~10において、R₂₁、R₃₁は水素結合性基をあらわし、R₂₂、R₂₃、R₂₄、R₂₈、R₃₂、R₃₃、R₃₄、R₃₅、R₃₉は水素原子又は置換基を表し、R₂₆、R₂₇、R₃₇、R₃₈は置換基を表し、n₂1、n₂3、n₃1、n₃3は1~4の整数を表し、n₂4、n₃4は1~3の整数を表し、n₂5、n₃5は1又は2の整数を表す。R₂₅及びR₃₆はハメットの置換基定数σρ値が0.3以上1.0以下の置換基を表す。)

(請求項5)

一般式2が、一般式12で表され、一般式3が一般式13で表されることを特徴とする請求項3に記載の色素。

[0015]

[11:4]

$[0\ 0\ 1\ 6\]$

(一般式12、一般式13において、R21、R31は水素結合性基を表し、R22、R23、R 24、R₂₈、R₃₂、R₃₃、R₃₄、R₃₅、R₃₉は水素原子又は置換基を表し、n 2 1 、n 2 3 、n24、n31、n33、n34は1~4の整数を表し、n25、n35は1又は2の 整数を表す。)

(請求項6)

前記請求項1~5のいずれか1項に記載の色素を含有することを特徴とするインクジェッ ト記録液。

(請求項7)

前記請求項1~5のいずれか1項に記載の色素が、その構造中にスルホン酸基もしくはカ ルボキシル基を有することを特徴とする請求項6に記載のインクジェット記録液。

(請求項8)

前記請求項1~5のいずれか1項に記載の色素を、微粒子分散物として含有することを特 徴とする請求項6に記載のインクジェット記録液。

(請求項9)

前記請求項1~5のいずれか1項に記載の色素を、油溶性ポリマーとともに微粒子分散物 として含有することを特徴とする請求項6に記載のインクジェット記録液。

【発明の効果】

$[0\ 0\ 1\ 7]$

本発明によるインクジェット記録液は、色画像の耐光性に非常に優れ、特に主な対象と してはイエロー及びマゼンタ色に適し、水系インクジェット記録液として、高耐光性に加 え長期使用を保証することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

$[0\ 0\ 1\ 8]$

以下、本発明を実施するための最良の形態について説明するが、本発明はこれにより限 定されるものではない。

[0019]

以下、本発明の一般式1で表される化合物について詳細に説明する。

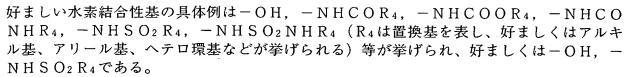
[0020]

一般式1において、2は6員の芳香環を形成する含窒素原子群を表す。2が形成する環 としては、ピリジン環、ピリミジン環、ピリダジン環が挙げられ、これらはさらに置換基 を有していてもよい。

[0021]

Rコュは水素結合性基を表す。水素結合性基とは、前記2で表される基が形成する含窒素 6 員芳香環中の窒素原子と水素結合する活性な水素原子を含有する基を表す。 R11が表す

出証特2003-3092603



[0022]

R12, R13およびR14は水素原子または置換基を表す。これらの置換基としては特に制限はないが、代表的には、アルキル、アリール、アニリノ、アシルアミノ、スルホンアミド、アルキルチオ、アリールチオ、アルケニル、シクロアルキル等の各基が挙げられ、さらにこの他にハロゲン原子及びシクロアルケニル、アルキニル、複素環、スルホニル、スルフィニル、ホスホニル、アシル、カルバモイル、スルファモイル、シアノ、アルコキシ、アリールオキシ、複素環オキシ、シロキシ、アシルオキシ、スルホニルオキシ、カルバモイルオキシ、アミノ、アルキルアミノ、イミド、ウレイド、スルファモイルアミノ、アルコキシカルボニルアミノ、アリールオキシカルボニルでミノ、アリールオキシカルボニル、複素環チオ、チオウレイド、カルボキシ、ヒドロキシ、メルカプト、ニトロ、スルホ等の各基、ならびにスピロ化合物残基、有橋炭化水素化合物残基等も挙げられる。

[0023]

一般式1においてn11、n13は1~4の整数、n12は1~3の整数を表す。n11、n12、n13が2以上のとき、それぞれ2以上の R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} は、同じであっても異なっていても良く、またn11、n12およびn13が2以上のとき、2つの R_{12} 、 R_{13} あるいは R_{14} が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0024]

一般式 2 において R_{21} は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式 1 における R_{11} と同様の置換基をあげることができ、また好ましい置換基も同様である。

[0025]

 R_{22} 、 R_{23} 、 R_{24} および R_{25} は水素原子または置換基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式1における R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} と同様の置換基を挙げることができる。

[0026]

一般式 2 において n 2 1 、 n 2 3 は 1 ~ 4 の整数、 n 2 2 は 1 ~ 3 の整数を表す。 n 2 1 、 n 2 2 、 n 2 3 が 2 以上のとき、それぞれ 2 以上の R_{22} 、 R_{23} 、 R_{24} は、同じであっても異なっていても良く、また n 1 1 、 n 1 2 および n 1 3 が 2 以上のとき、 2 つの R_{22} 、 R_{23} あるいは R_{24} が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0027]

一般式3においてR31は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式1におけるR11と同様の置換基をあげることができ、また好ましい置換基も同様である。

[0028]

 R_{32} 、 R_{33} 、 R_{34} および R_{35} は水素原子または置換基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式1における R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} と同様の置換基を挙げることができる。

[0029]

一般式 3 において n 3 1 、 n 3 3 4 1 ~ 4 の整数、 n 3 2 は 1 ~ 3 の整数を表す。 n 3 1 、 n 3 2 、 n 2 3 n 2 以上のとき、それぞれ 2 以上の R_{32} 、 R_{34} 、 R_{35} は、同じであっても異なっていても良く、また n 3 1 、 n 3 2 および n 3 3 n 2 以上のとき、 2 つの R_{32} 、 R_{34} あるいは R_{35} が互いに結合して環を形成していてもよい。

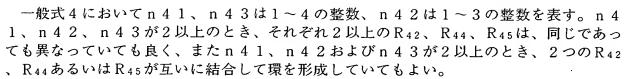
[0030]

一般式4においてR41は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式1におけるR11と同様の置換基をあげることができ、また好ましい置換基も同様である。

[0031]

 R_{42} 、 R_{43} 、 R_{44} および R_{45} は水素原子または置換基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式1における R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} と同様の置換基を挙げることができる。

[0032]



[0033]

一般式 5 において R 5 1 は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式 1 における R 1 1 と同様の置換基をあげることができ、また好ましい置換基も同様である。

[0034]

 R_{52} 、 R_{53} 、 R_{54} および R_{55} は水素原子または置換基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式 1 における R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} と同様の置換基を挙げることができる。

[0035]

一般式 5 において n 5 1 、 n 5 3 は 1 ~ 4 の整数、 n 5 2 は 1 ~ 3 の整数を表す。 n 5 1 、 n 5 2 、 n 5 3 が 2 以上のとき、それぞれ 2 以上の R_{52} 、 R_{54} 、 R_{55} は、同じであっても異なっていても良く、また n 5 1 、 n 5 2 および n 5 3 が 2 以上のとき、 2 つの R_{52} 、 R_{54} あるいは R_{55} が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0036]

一般式6においてR₆₁は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式1におけるR₁₁と同様の置換基をあげることができ、また好ましい置換基も同様である。

[0037]

 R_{62} 、 R_{63} 、 R_{64} および R_{65} は水素原子または置換基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式1における R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} と同様の置換基を挙げることができる。

[0038]

一般式6においてn61、n63は $1\sim4$ の整数、n62は $1\sim3$ の整数を表す。n61、n62、n63が2以上のとき、それぞれ2以上の R_{62} 、 R_{64} 、 R_{65} は、同じであっても異なっていても良く、またn61、n62およびn63が2以上のとき、2つの R_{62} 、 R_{64} あるいは R_{65} が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0039]

一般式 7 において R71 は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式 1 における R11 と同様の置換基をあげることができ、また好ましい置換基も同様である。

[0040]

 R_{72} 、 R_{73} および R_{74} は水素原子または置換基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式1における R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} と同様の置換基を挙げることができる。

$[0\ 0\ 4\ 1]$

一般式7においてn71、n73は $1\sim4$ の整数、n72は $1\sim3$ の整数を表す。n71、n72、n73が2以上のとき、それぞれ2以上の R_{72} 、 R_{73} 、 R_{74} は、同じであっても異なっていても良く、またn71、n72およびn73が2以上のとき、2つの R_{72} 、 R_{73} あるいは R_{74} が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0042]

一般式8において、R21は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式1におけるR11と同様の置換基を挙げることができ、また好ましい置換基も同義である。

[0043]

 R_{22} 、 R_{23} 、及び R_{24} は水素原子または置換基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式 1 における R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} と同義の置換基を挙げることができる。

[0044]

R₂₅はハメットの置換基定数σρ値が0.3以上1.0以下の置換基を表す。ハメットの置換基定数σρ値とは、Hammettによって定義された置換基定数であり、例えば「化学の領域増刊136号 薬物の構造活性相関[1]」南江堂96-103頁に記載されている。前記σρ値が0.3以上1.0以下の置換基としては、カルボニル基(アセチル基、ピバロイル基、アリールカルボニル基)、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、シアノ基、ニトロ基、カルバモイル基(アセトカルバモイル基)、スル

ファモイル基(アセトスルファモイル基)、スルホニル基(アルキルスルホニル基、アリ ールスルホニル基)、イミド基(フタルイミド基)、パーフルオロアルキル基、トリクロ ルメチル基等などを挙げることができる。

[0045]

一般式8において、n21、n23は1~4の整数を表し、n25は1又は2の整数を 表す。 n 2 1 、n 2 3 、n 2 5 が 2 以上のとき、それぞれ 2 以上の R 22 、 R 24 あるいは R 23は、同じであっても異なっていても良く、またn21、n23、n25が2以上のとき 、2つのR22、R24あるいはR23が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0046]

一般式 9 において、 R 21 は水素結合性基をあらわし、具体例としては、一般式 1 におけ るRiiと同様の置換基を挙げることができ、また好ましい置換基も同義である。

[0047]

R22、R23、R24及びR28は水素原子または置換基を表し、R26及びR27は置換基をあ らわし、これらを表す置換基の例としては、一般式1におけるR12、R13、R14と同義の 置換基を挙げることができる。

[0048]

一般式9において、n21、n23は1~4の整数を表し、n24は1~3の整数を表 し、n25は1又は2を表す。n21、n23、n24、n25が2以上のとき、それぞ れ2以上のR₂₂、R₂₄、R₂₈、R₂₃は、同じであっても異なっていてもよく、またn21 、n23、n24、n25が2以上のとき、2つのR22、R24、R28、R23が互いに結合 して環を形成していてもよい。

[0049]

一般式10において、R31は水素結合性基を表し、具体例としては、一般式1における Rコュと同様の置換基を挙げることができ、また好ましい置換基も同義である。

R32、R33、R34及びR35は水素原子又は置換基を表し、これらを表す置換基の例として は、一般式1におけるR12、R13、R14と同義の置換基を挙げることができる。

[0050]

 R_{25} はハメットの置換基定数 σ p値が0.3以上1.0以下の置換基を表す。ハメットの置換基定数 σ p値としては、一般式8における R_{25} と同様の置換基を挙げることができ る。

$[0\ 0\ 5\ 1]$

一般式10において、n31、n33は1~4の整数を表し、n35は1又は2の整数 を表す。 n 3 1 、 n 3 3 、 n 3 5 が 2 以上のとき、それぞれ 2 以上の R₃₂ 、 R₃₅ あるいは R34は、同じであっても異なっていても良く、またn31、n33、n35が2以上のと き、2つのR32、R35あるいはR34が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0052]

一般式11において、Rヨュは水素結合性基を表し、具体例としては、一般式1における R11と同様の置換基を挙げることができ、また好ましい置換基も同義である。

[0053]

R32、R33、R34、R35及びR39は水素原子または置換基を表し、R37及びR38は置換 基を表し、これらを表す置換基の例としては、一般式1におけるR12、R13、R14と同義 の置換基を挙げることができる。

一般式11において、n31、n33は1~4の整数を表し、n34は1~3の整数を表 し、n 3 5 は 1 又は 2 を表す。 n 3 1、n 3 3、n 3 4、n 3 5 が 2 以上のとき、それぞ れ2以上のR32、R35、R39、R34は、同じであっても異なっていてもよく、またn31 、n33、n34、n35が2以上のとき、2つのR₃₂、R₃₅、R₃₉、R₃₄が互いに結合 して環を形成していてもよい。

[0054]

一般式12において、R21は一般式8におけるR21と同じ水素結合性基を表し、R22、 R23、R24及びR28はそれぞれ一般式8におけるR22、R23、R24及びR28と同じ水素原 子または置換基を表す。 n 2 1 、 n 2 3 は 1 ~ 4 の整数を表し、 n 2 4 は 1 ~ 3 の整数を 表し、n25は1又は2を表す。n21、n23、n24、n25が2以上のとき、それ ぞれ2以上のR22、R24、R28、R23は、同じであっても異なっていてもよく、またn2 1、n23、n24、n25が2以上のとき、2つのR₂₂、R₂₄、R₂₈、R₂₃が互いに結 合して環を形成していてもよい。

[0055]

一般式13において、R31は一般式11におけるR31と同じ水素結合性基を表し、R32 、R33、R34、R35及びR39は一般式11におけるそれぞれR32、R33、R34、R35及び R₃₉と同じ水素原子または置換基を表す。n31、n33は1~4の整数を表し、n34 は1~3の整数を表し、n35は1又は2を表す。n31、n33、n34、n35が2 以上のとき、それぞれ2以上のR32、R35、R39、R34は、同じであっても異なっていて もよく、またn31、n33、n34、n35が2以上のとき、2つのR₃₂、R₃₅、R₃₉ 、R34が互いに結合して環を形成していてもよい。

[0056]

以下に本発明の色素の具体的化合物例を示すが、本発明はこれらに限定されない。

尚、構造式中のMは、ナトリウム塩、カリウム塩、リチウム塩等のアルカリ金属塩、1 /2カルシウム塩等のアルカリ土類金属塩、もしくは、アンモニウム塩、各種アミンの塩 などの、カチオンを表し、nは1から5までの自然数を表す。

[0058]

各種アミンの具体例としては、例えばモノメタノールアミン、ジメタノールアミン、ト リメタノールアミン、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミ ン、モノプロパノールアミン、ジプロパノールアミン、トリプロパノールアミン等C1~ C4のアルカノールアミン等があげられる。前記一般式1~13で示される色素のスルホ ン酸誘導体の上記の各々の塩を得るには、例えば、得られたナトリウム塩の結晶を水に溶 解させ、酸を添加して酸性とした後、場合により濾過して得られるケーキを再び水に溶解 させ、水酸化カリウム、水酸化リチウム、アンモニア水、ジエタノールアミン又はトリエ タノールアミン等のアルカノールアミンを添加することにより、それぞれカリウム塩、リ チウム塩、アンモニウム塩、ジエタノールアミン塩又はトリエタノールアミン塩等のアル カノールアミン塩とすることができる。

[0059]

[0060]

【化6】

[0061]

O_{C12}H₂₅

【化7】

[0062]

[化8]

[0063]

[0064]

[0065]

$$(A-33)$$

$$NHSO_2CH_3$$

$$NHSO_2C$$

$$(A-34)$$

$$NHCOOC_2H_5$$

$$N$$

$$N$$

$$O$$

$$(SO_3M)_n$$

[0066]

【化12】

$$(A-36) \qquad \begin{array}{c} OCH_3 \\ H_3CO \\ OHN \\ OCH_3 \\$$

[0067]

【化13】

$$(A-39)$$

$$NHSO_2CH_3$$

$$NHSO_2CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$(SO_3M)_n$$

[0068]

【化14】

$$(A-42)$$

$$H_3CO$$

$$NHSO_2CH_3$$

$$NHSO_2CH_3$$

$$OHN$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

$$(A-43) \qquad \begin{array}{c} NO_2 \\ OH \\ N \\ NO_2 \end{array}$$

[0069]

【化15】

[0070]

【化16】

44

[0071]

【化17】

$$(A-53) \qquad \begin{array}{c} CH_3 \\ \\ NHSO_2CF_3 \\ \\ N \\ \\ O \\ HN \end{array} \qquad \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} (SO_3M)_n$$

[0072]

ے

【化18】

$$(A-54) \qquad \begin{array}{c} C_4H_9 & C_4H_9 \\ OH & \\ OH & \\ OHN & \\ \end{array}$$

【化19】

【化20】

[0075]

【化21】

$$(A-73)$$

$$NHSO_2C_4H_9$$

$$NH-C_8H_{17}$$

$$(SO_3M)_n$$

[0076]

【化22】

[0077]

【化23】

[0078]

【化24】

$$(A-81)$$

$$NHSO_2C_4H_9$$

$$OCH_3$$

$$OHN$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

[0079]

【化25】

(A-84)
$$CI \longrightarrow OH$$

$$N \longrightarrow N$$

$$CI \longrightarrow C_8H_{17}$$

$$CI \longrightarrow NH-C_4H_9$$

$$(SO_3M)_n$$

(A-85)
$$\begin{array}{c|c} CI & OH \\ N & N \\ O & C_8H_{17} \\ CI & OHN \\ CI & NH-C_4H_9 \end{array}$$
 (SO₃M)_n

[0080]

【化26】

[0081]

【化27】

[0082]

CI

SO₃Li

OCH₃

H₃CO

【化28】

SO₃Na

 O_2N

(A-98)

[0083]

【化29】

[0084]

【化30】

[0085]

【化31】

[0086]

【化32】

[0087]

(SO₃M)_n

【化33】

[0088]

【化34】

$$(B-26)$$

$$H_3CO$$

$$OHN$$

$$OHN$$

$$(SO_3M)_n$$

[0089]

【化35】

[0090]

【化36】

[0091]

【化37】

$$(B-37)$$

$$NHSO_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$O \quad NHCH_{2}CH_{2}OH$$

$$(SO_{3}M)_{n}$$

[0092]

【化38】

$$(B-38) \qquad \begin{array}{c} C_8H_{17} \\ N\\ N\\ CH_3 \\ O\\ O\\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} (SO_3M)_n \\ \end{array}$$

[0093]

【化39】

[0094]

【化40】

[0095]

【化41】

[0096]

【化42】

$$(B-59)$$

$$0$$

$$NHSO_2C_4H_9$$

$$NH-C_8H_{17}$$

$$(SO_3M)_n$$

$$(B-60)$$

$$HO OH$$

$$O HN SO_2-C_4H_9$$

$$(SO_3M)_n$$

[0097]

【化43】

[0098]

【化44】

(B-66)
$$C_4H_9$$
 N N C_1 C_1 C_2 $C_3M)_n$

$$(B-67)$$

$$NHSO_{2}C_{4}H_{9}$$

$$OCH_{3}$$

$$OHN$$

$$OCH_{3}$$

$$OCH_{3}$$

$$OCH_{3}$$

[0099]

$$(B-68)$$

$$HO OH$$

$$OHO$$

$$OHO$$

$$CI$$

$$CI$$

$$CI$$

$$CSO_3M)_n$$

[0100]

$$(B-72)$$

$$H_3CO_2SHN \longrightarrow NHSO_2CH_3$$

$$O_2N \longrightarrow (SO_3M)_n$$

$$(B-73)$$

$$NHSO_2C_4H_9$$

$$OCH_3$$

$$OHN$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

[0101]

$$(B-74)$$

$$NHSO_2C_4H_9$$

$$OCH_3$$

$$OHN$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

$$OCH_3$$

[0102]

【化48】

[0103]

【化49】

$$(C-8)$$

$$NHSO_2CH_3$$

$$N$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

[0104]

【化50】

$$(C-11) \qquad \begin{array}{c} CH_3 \\ H_3C \\ \end{array} \\ O \\ O \\ \end{array} \\ (SO_3M)_n$$

[0105]

【化51】

$$(C-12) \begin{picture}(60,0) \put(0,0){\line(1,0){0.5ex}} \put(0,0){\line(1,0$$

$$(C-13) \qquad \qquad NHCOOC_2H_5 \qquad \qquad \\ O \qquad HN \qquad \qquad \\ O \qquad SO_3M)_n$$

$$(C-14) \qquad \qquad \begin{array}{c} NHCOOC_2H_5 \\ \\ N\\ \\ O \\ HN \end{array}$$

[0106]

【化52】

[0107]

【化53】

[0108]

【化54】

$$(D-9)$$

$$HO CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_2CH_2OH$$

$$(SO_3M)_n$$

$$(D-10)$$

$$O \cap A$$

$$O \cap$$

[0109]

【化55】

$$(D-12)$$

$$N$$

$$O$$

$$O$$

$$HN$$

$$O$$

$$(SO_3M)_n$$

$$\begin{array}{c|c} \text{(D-14)} & \\ \hline \\ \text{C}_3\text{H}_7\text{HNOCHN} \\ \hline \\ \text{O} & \text{HN} \\ \hline \end{array}$$

[0110]

【化56】

$$(D-15) \qquad \qquad \begin{array}{c} H_3CO_2SHN \\ H_3C \\ N \\ O \\ HN \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} (SO_3M)_n \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} \text{(D-16)} & \\ \hline \\ \\ \text{O} & \text{HN} \\ \hline \\ \text{O} & \text{HN} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{(SO}_3\text{M})_n \\ \end{array}$$

[0111]

【化57】

(E-2)
$$H_3C_{N}$$
CH₃

H₃CO₂SHN

ΗŇ

[0112]

【化58】

(E-7)

(E-8)

[0113]

【化59】

$$(E-10) \qquad \qquad H_3C \searrow CH_3 \qquad \qquad \\ H_3CO_2SHN \qquad \qquad OCH_2CH_3 \qquad \qquad \\ NH \qquad O \qquad \qquad OCH_2CH_3 \qquad \qquad \\ OCH_2CH_3 \qquad \qquad OCH_2CH_3 \qquad \\ OCH_2CH_3 \qquad \qquad OCH_2CH_3 \qquad \\ OCH_2CH_3 \qquad \qquad OCH_2CH_3 \qquad \\ OCH_2CH_3 \qquad \qquad OCH_2CH_3 \qquad \qquad \\ OCH_2CH_3 \qquad \qquad$$

[0114]

【化60】

[0115]

【化61】

[0116]

【化62】

[0117]

出証特2003-3092603

【化63】

[0118]

$$(F-13)$$

$$O_2SHN$$

$$O_2SHN$$

$$O_3M)_n$$

[0119]

[0120]

【化66】

[0121]

【化67】

[0122]

(SO₃M)_n

【化68】

$$(G-12) \qquad \begin{array}{c} CH_3 \\ H_3C \\ \hline \\ O \\ HN \\ \end{array} O \\ \hline \\ (SO_3M)_n \\ \end{array}$$

[0123]

【化69】

[0124]

本発明の色素を含有するインクジェット記録液は、本発明の色素を1種類のみ使用したものであっても、2種類以上の色素を併用したものであってもよく、また本発明外の色素と併用したものであってもよい。

[0125]

本発明の色素を含有するインクジェット記録液は水系溶媒、油系溶媒、固体(相変化) 溶媒等の種々の溶媒系を用いることができ、特に水系溶媒を用いたとき本発明の効果を発 揮する。

$[0\ 1\ 2\ 6\]$

水系溶媒は、水(例えばイオン交換水が好ましい)と水溶性有機溶媒を一般に使用する

[0127]

水溶性有機溶媒の例としては、アルコール類(例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、イソブタノール、セカンダリーブタノール、ターシャリーブタノール、ベンジルアルコール等)、多価アルコール類(例えば、エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、ポリエチレングリコール、ブロピレングリコール、ジプロピレングリコール、ガリセリン、ヘキサントリオーレングリコール、ヘキサンジオール、ペンタンジオール、グリセリン、ヘキサントリオール、チオジグリコール等)、多価アルコールエーテル類(例えば、エチレングリコールモノバチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノメメチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、アウピレングリコールモノスチルエーテル、アウピレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノフェニルエーテル、プロピレングリ

コールモノフェニルエーテル等)、アミン類(例えば、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、N-メチルジエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、モルホリン、N-エチルモルホリン、エチレンジアミン、ジエチレンジアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ポリエチレンイミン、ペンタメチルジエチレントリアミン、テトラメチルプロピレンジアミン等)、アミド類(例えば、ホルムアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド等)、複素環類(例えば、2-ピロリドン、N-メチル-2-ピロリドン、シクロヘキシルピロリドン、2-オキサゾリドン、1, 3-ジメチル-2-イミダゾリジノン等)、スルホキシド類(例えば、ジメチルスルホキシド等)、スルホン類(例えば、スルホラン等)、尿素、アセトニトリル、アセトン等が挙げられる。

[0128]

上記のような水系溶媒は、本発明の色素がその溶媒系に可溶であればそのまま溶解して用いることができる。この場合、本発明の色素の水系溶媒への溶解性が重要であり、本発明の化合物が、スルホン酸基もしくはカルボキシル基を少なくとも1つ以上有することが 好ましく、スルホン酸基もしくはカルボキシル基を少なくとも2つ以上有することがさら に好ましい。

$[0 \ 1 \ 2 \ 9]$

一方、本発明の色素が、その溶媒系にそのままでは不溶の固体である場合、色素を種々の分散機(例えば、ボールミル、サンドミル、アトライター、ロールミル、アジテーターミル、ヘンシェルミキサー、コロイドミル、超音波ホモジナイザー、パールミル、ジェットミル、オングミル等)を用いて微粒子化するか、あるいは可溶である有機溶媒に色素を溶解した後に、高分子分散剤や界面活性剤とともにその溶媒系に分散させることができる。さらに、そのままでは不溶の液体または半溶融状物である場合、そのままかあるいは可溶である有機溶媒に溶解して、高分子分散剤や界面活性剤とともにその溶媒系に分散させることができる。

[0130]

本発明の色素が、その溶媒系に不溶である場合には、微粒子化させてその溶媒系に分散させることが好ましく、平均粒子経が150nm以下の微粒子に分散されていることがさらに好ましい。

[0131]

前記平均粒子経とは、体積平均粒子径であり、透過型電子顕微鏡(TEM)写真の投影面積(少なくとも100粒子以上に対して求める)の平均値から得られた円換算平均粒径を、球形換算して求められる。体積平均粒子径とその標準偏差を求め、標準偏差を体積平均粒子径で割ることで変動係数を求めることが出来る。或いは、体積平均粒子径とその標準偏差は動的光散乱法を利用して求めることも出来る。例えば、大塚電子製レーザー粒径解析システムや、マルバーン社製ゼータサイザーを用いて求める事が出来る。

$[0\ 1\ 3\ 2\]$

また、本発明の色素が可溶である有機溶媒に色素を溶解した後に、油溶性ポリマーとともに微粒子分散物として水系溶媒に分散させることが、好ましい。

$[0\ 1\ 3\ 3]$

このようなインクジェット記録液用に使用される水系溶媒の具体的調製法については、例えば特開平5-148436号、同5-295312号、同7-97541号、同7-82515号、同7-118584号公報等に記載の方法を参照することができる。

[0.134]

次に油溶性ポリマーについて説明する。

[0135]

前記油溶性ポリマーとしては、特に制限はなく、目的に応じて適宜選択することができるが、ビニルポリマーが好適に挙げられる。前記ビニルポリマーとしては、従来公知のものが挙げられ、水不溶性型、水分散(自己乳化)型、水溶性型の何れもものであってもよいが、着色微粒子の製造容易性、分散安定性等の点で水分散型のものが好ましい。

[0136]

前記水分散型のビニルポリマーとしては、イオン解離型のもの、非イオン性分散性基含有型のもの、あるいはこれらの混合型のもののいずれであってもよい。

[0137]

前記イオン解離型のビニルポリマーとしては、三級アミノ基などのカチオン性の解離性基を含有するビニルポリマーや、カルボン酸、スルホン酸などのアニオン性の解離性基を含有するビニルポリマーが挙げられる。前記非イオン性分散性基含有型のビニルポリマーとしては、ポリエチレンオキシ鎖などの非イオン性分散性基を含有するビニルポリマーが挙げられる。これらの中でも、着色微粒子の分散安定性の点で、アニオン性の解離性基を含有するイオン解離型のビニルポリマー、非イオン性分散性基含有型のビニルポリマー、混合型のビニルポリマーが好ましい。

[0138]

前記ビニルポリマーを形成するモノマーとしては、例えば、以下のものが挙げられる。 即ち、アクリル酸エステル類、具体的には、メチルアクリレート、エチルアクリレート、 nープロピルアクリレート、イソプロピルアクリレート、nーブチルアクリレート、イソ ブチルアクリレート、sec-ブチルアクリレート、tert-ブチルアクリレート、ア ミルアクリレート、ヘキシルアクリレート、2-エチルヘキシルアクリレート、オクチル アクリレート、tert-オクチルアクリレート、2-クロロエチルアクリレート、2-ブロモエチルアクリレート、4-クロロブチルアクリレート、シアノエチルアクリレート 、2-アセトキシエチルアクリレート、ベンジルアクリレート、メトキシベンジルアクリ レート、2-クロロシクロヘキシルアクリレート、シクロヘキシルアクリレート、フルフ リルアクリレート、テトラヒドロフルフリルアクリレート、フェニルアクリレート、5-ヒドロキシペンチルアクリレート、2、2-ジメチル-3-ヒドロキシプロピルアクリレ ート、2-メトキシエチルアクリレート、3-メトキシブチルアクリレート、2-エトキ シエチルアクリレート、2-ブトキシエチルアクリレート、2-(2-メトキシエトキシ) エチルアクリレート、2 - (2 - ブトキシエトキシ) エチルアクリレート、グリシジル アクリレート、1-ブロモー2-メトキシエチルアクリレート、1,1-ジクロロー2-エトキシエチルアクリレート、2,2,2ーテトラフルオロエチルアクリレート、1 H, 1 H, 2 H, 2 H - パーフルオロデシルアクリレート等が挙げられる。

[0139]

メタクリル酸エステル類、具体的には、メチルメタクリレート、エチルメタクリレート 、n-プロピルメタクリレート、イソプロピルメタクリレート、n-ブチルメタクリレー ト、イソブチルメタクリレート、sec-ブチルメタクリレート、tert-ブチルメタ クリレート、アミルメタクリレート、ヘキシルメタクリレート、シクロヘキシルメタクリ レート、ベンジルメタクリレート、クロロベンジルメタクリレート、オクチルメタクリレ ート、ステアリルメタクリレート、2-(3-フェニルプロピルオキシ)エチルメタクリ レート、フルフリルメタクリレート、テトラヒドロフルフリルメタクリレート、フェニル メタクリレート、クレジルメタクリレート、ナフチルメタクリレート、2-ヒドロキシエ チルメタクリレート、4-ヒドロキシブチルメタクリレート、トリエチレングリコールモ ノメタクリレート、ジプロピレングリコールモノメタクリレート、2-メトキシエチルメ タクリレート、3-メトキシブチルメタクリレート、2-エトキシエチルメタクリレート 、 2 - i s o - プロポキシエチルメタクリレート、 2 - ブトキシエチルメタクリレート、 2- (2-メトキシエトキシ) エチルメタクリレート、2- (2-エトキシエトキシ) エ チルメタクリレート、2-(2-ブトキシエトキシ)エチルメタクリレート、2-アセト キシエチルメタクリレート、2-アセトアセトキシエチルメタクリレート、アリルメタク リレート、グリシジルメタクリレート、2,2,2ーテトラフルオロエチルメタクリレー ト、1H,1H,2H,2H-パーフルオロデシルメタクリレートなどが挙げられる。

[0140].

ビニルエステル類、具体的には、ビニルアセテート、ビニルプロピオネート、ビニルブ チレート、ビニルイソブチレート、ビニルカプロエート、ビニルクロロアセテート、ビニ ルメトキシアセテート、ビニルフェニルアセテート、安息香酸ビニル、サリチル酸ビニル などが挙げられる。

[0141]

アクリルアミド類、具体的には、アクリルアミド、メチルアクリルアミド、エチルアクリルアミド、プロピルアクリルアミド、ブチルアクリルアミド、tert-ブチルアクリルアミド、tert-ブチルアクリルアミド、tert-ブチルアクリルアミド、tert-ブチルアクリルアミド、tert-オクチルアクリルアミド、tert-オクチルアクリルアミド、tert-オクチルアクリルアミド、tert-オクチルアクリルアミド、tert-オーション・tert- ストキシメチルアクリルアミド、tert- ストキシメチルアクリルアミド、tert- ストキシメチルアクリルアミド、tert- ストキシエチルアクリルアミド、tert- フェニルアクリルアミド、tert- ジアセトンアクリルアミドな tert- どが挙げられる。

メタクリルアミド類、具体的には、メタクリルアミド、メチルメタクリルアミド、エチルメタクリルアミド、プロピルメタクリルアミド、ブチルメタクリルアミド、tert-ブチルメタクリルアミド、シクロヘキシルメタクリルアミド、ベンジルメタクリルアミド、ヒドロキシメチルメタクリルアミド、メトキシエチルメタクリルアミド、フェニルメタクリルアミド、ジメチルメタクリルアミド、 $\beta-$ シアノエチルメタクリルアミド、N-(2-アセトアセトキシエチル)メタクリルアミドなどが挙げられる。

$[0\ 1\ 4\ 2\]$

オレフィン類、具体的には、ジシクロペンタジエン、エチレン、プロピレン、1-ブテン、1-ペンテン、塩化ビニル、塩化ビニリデン、イソプレン、クロロプレン、ブタジエン、2,3-ジメチルブタジエン等、スチレン類、例えば、スチレン、メチルスチレン、ジメチルスチレン、トリメチルスチレン、エチルスチレン、イソプロピルスチレン、クロルメチルスチレン、メトキシスチレン、アセトキシスチレン、クロルスチレン、ジクロルスチレン、ブロムスチレン、ビニル安息香酸メチルエステルなどが挙げられる。

[0 1 4 3]

ビニルエーテル類、具体的には、メチルビニルエーテル、ブチルビニルエーテル、ヘキシルビニルエーテル、メトキシエチルビニルエーテルなどが挙げられる。

[0 1 4 4]

その他のモノマーとして、クロトン酸ブチル、クロトン酸ヘキシル、イタコン酸ジメチル、イタコン酸ジブチル、マレイン酸ジエチル、マレイン酸ジメチル、マレイン酸ジブチル、フマル酸ジエチル、フマル酸ジブチル、メチルビニルケトン、フェニルビニルケトン、メトキシエチルビニルケトン、N-Eニルピロリドン、ビニリデンクロライド、メチレンマロンニトリル、ビニリデン、ジフェニルー2-アクリロイルオキシエチルホスフェート、ジフェニルー2-メタクリロイルオキシエチルホスフェート、ジオクチルー2-メタクリロイルオキシエチルホスフェート、ジオクチルー2-メタクリロイルオキシエチルホスフェートなどが挙げられる。

[0145]

また、解離性基を有するモノマーとしては、アニオン性の解離性基を有するモノマー、カチオン性の解離性基を有するモノマーが挙げられる。 前記アニオン性の解離性基を有するモノマーとしては、例えば、カルボン酸モノマー、ス

ルホン酸モノマー、リン酸モノマー等が挙げられる。

[0146]

前記カルボン酸モノマーとしては、例えば、アクリル酸、メタクリル酸、イタコン酸、マレイン酸、フマル酸、シトラコン酸、クロトン酸、イタコン酸モノアルキルエステル(例えば、イタコン酸モノメチル、イタコン酸モノエチル、イタコン酸モノブチルなど)、マレイン酸モノアルキルエステル(例えば、マレイン酸モノメチル、マレイン酸モノエチル、マレイン酸モノブチルなど)などが挙げられる。

[0147]

前記スルホン酸モノマーとしては、例えば、スチレンスルホン酸、ビニルスルホン酸、 アクリロイルオキシアルキルスルホン酸(例えば、アクリロイルオキシメチルスルホン酸 、アクリロイルオキシエチルスルホン酸、アクリロイルオキシプロピルスルホン酸など)、メタクリロイルオキシアルキルスルホン酸(例えば、メタクリロイルオキシメチルスルホン酸、メタクリロイルオキシプロピルスルホン酸、メタクリロイルオキシプロピルスルホン酸など)、アクリルアミドアルキルスルホン酸(例えば、2-アクリルアミドー2-メチルプロパンスルホン酸、2-アクリルアミドー2-メチルプロパンスルホン酸、2-アクリルアミドー2-メチルブタンスルホン酸など)、メタクリルアミドアルキルスルホン酸(例えば、2-メタクルリアミドー2-メチルエタンスルホン酸、2-メタクリルアミドー2-メチルプロパンスルホン酸、2-メタクリルアミドー2-メチルプロパンスルホン酸。2-メタクリルアミドカンスルホン酸など)などが挙げられる。

[0148]

前記リン酸モノマーとしては、例えば、ビニルホスホン酸、メタクリロイルオキシエチルホスホン酸などが挙げられる。

[0149]

これらの中でも、アクリル酸、メタクリル酸、スチレンスルホン酸、ビニルスルホン酸、アクリルアミドアルキルスルホン酸、メタクリルアミドアルキルスルホン酸が好ましく、アクリル酸、メタクリル酸、スチレンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルブタンスルホン酸がより好ましい。

[0150]

前記カチオン性の解離性基を有するモノマーとしては、例えば、ジアルキルアミノエチルメタクリレート、ジアルキルアミノエチルアタクリレートなどの3級アミノ基を有するモノマーが挙げられる。

[0151]

また、非イオン性分散性基を含有するモノマーとしては、例えば、ポリエチレングリコールモノアルキルエーテルとカルボン酸モノマーとのエステル、ポリエチレングリコールモノアルキルエーテルとスルホン酸モノマーとのエステル、ポリエチレングリコールモノアルキルエーテルとリン酸モノマーとのエステル、ポリエチレングリコールモノアルキルエーテルとイソシアネート基含有モノマーから形成されるビニル基含有ウレタン、ポリビニルアルコール構造を含有するマクロモノマーなどが挙げられる。前記ポリエチレングリコールモノアルキルエーテルのエチレンオキシ部の繰り返し数としては、8~50が好ましく、10~30がより好ましい。前記ポリエチレングリコールモノアルキルエーテルのアルキル基の炭素原子数としては、1~20が好ましく、1~12がより好ましい。これらのモノマーは、1種単独で使用されてビニルポリマーが形成されていてもよく、前記ビニルポリマーの目的(Tg調節、溶解性改良、分散物安定性等)に応じて適宜選択することができる。

[0152]

本発明に使用される油系溶媒は、有機溶媒を使用する。



メチルケトン、ベンジルアセトン、ジアセトンアルコール、シクロヘキサノン等)、炭化水素類(例えば、石油エーテル、石油ベンジル、テトラリン、デカリン、ターシャリーアミルベンゼン、ジメチルナフタリン等)、アミド類(例えば、N, N-ジエチルドデカンアミド等)が挙げられる。

[0153]

上記のような油系溶媒は、本発明の色素をそのまま溶解させて用いることができ、また 樹脂状分散剤や結合剤を併用して分散または溶解させて用いることもできる。

[0154]

このようなインクジェット記録液に使用される油系溶媒の具体的調製法については、特開平3-231975号、特表平5-508883号に記載の方法を参照することができる。

[0155]

本発明に使用される固体(相変化)溶媒は、溶媒として室温で固体であり、かつインクジェット記録液の加熱噴射時には溶融した液体状である相変化溶媒を使用する。

[0156]

このような相変化溶媒としては、天然ワックス(例えば、密ロウ、カルナウバワックス 、ライスワックス、木ロウ、ホホバ油、鯨ロウ、カンデリラワックス、ラノリン、モンタ ンワックス、オゾケライト、セレシン、パラフィンワックス、マイクロクリスタリンワッ クス、ペトロラクタム等)、ポリエチレンワックス誘導体、塩素化炭化水素、有機酸(例 えば、パルミチン酸、ステアリン酸、ベヘン酸、チグリン酸、2-アセトナフトンベヘン 酸、12-ヒドロキシステアリン酸、ジヒドロキシステアリン酸等)、有機酸エステル(例えば、上記した有機酸のグリセリン、ジエチレングリコール、エチレングリコール等の アルコールとのエステル等)、アルコール(例えば、ドデカノール、テトラデカノール、 ヘキサデカノール、エイコサノール、ドコサノール、テトラコサノール、ヘキサコサノー ル、オクタコサノール、ドデセノール、ミリシルアルコール、テトラセノール、ヘキサデ セノール、エイコセノール、ドコセノール、ピネングリコール、ヒノキオール、ブチンジ オール、ノナンジオール、イソフタリルアルコール、メシセリン、テレアフタリルアルコ ール、ヘキサンジオール、デカンジオール、ドデカンジオール、テトラデカンジオール、 ヘキサデカンジオール、ドコサンジオール、テトラコサンジオール、テレビネオール、フ ェニルグリセリン、エイコサンジオール、オクタンジオール、フェニルプロピレングリコ ール、ビスフェノールA、パラアルファクミルフェノール等)、ケトン(例えば、ベンゾ イルアセトン、ジアセトベンゼン、ベンゾフェノン、トリコサノン、ヘプタコサノン、ヘ プタトリアコンタノン、ヘントリアコンタノン、ヘプタトリアコンタノン、ステアロン、 ラウロン、ジアニソール等)、アミド(例えば、オレイン酸アミド、ラウリル酸アミド、 ステアリン酸アミド、リシノール酸アミド、パルミチン酸アミド、テトラヒドロフラン酸 アミド、エルカ酸アミド、ミリスチン酸アミド、12-ヒドロキシステアリン酸アミド、 N-ステアリルエルカ酸アミド、N-オレイルステアリン酸アミド、N. N´-エチレン ビスラウリン酸アミド、N, N´ーエチレンビスステアリン酸アミド、N, N´ーエチレ ンビスオレイン酸アミド、N,N′ーメチレンビスステアリン酸アミド、N,N′ーエチ レンビスベヘン酸アミド、N, N'ーキシリレンビスステアリン酸アミド、N, N'ーブ チレンビスステアリン酸アミド、N,N´ージオレイルアジピン酸アミド、N,N´ージ ステアリルアジピン酸アミド、N, N′ージオレイルセバシン酸アミド、N, N′ーシス テアリルセバシン酸アミド、N. N´ージステアリルテレフタル酸アミド、N, N´ージ ステアリルイソフタル酸アミド、フェナセチン、トルアミド、アセトアミド、オレイン酸 2量体/エチレンジアミン/ステアリン酸(1:2:2のモル比)のような2量体酸とジ アミンと脂肪酸の反応生成物テトラアミド等)、スルホンアミド(例えば、パラトルエン スルホンアミド、エチルベンゼンスルホンアミド、ブチルベンゼンスルホンアミド等)、 シリコーン類(例えば、シリコーンSH6018(東レシリコーン)、シリコーンKR2 15、216、220(信越シリコーン)等)、クマロン類(例えば、エスクロンG-9 0 (新日鐵化学) 等)、コレステロール脂肪酸エステル (例えば、ステアリン酸コレステ

ロール、パルミチン酸コレステロール、ミリスチン酸コレステロール、ベヘン酸コレステロール、ラウリン酸コレステロール、メリシン酸コレステロール等)、糖類脂肪酸エステル (ステアリン酸サッカロース、パルミチン酸サッカロース、ベヘン酸サッカロース、ラウリン酸サッカロース、メリシン酸サッカロース、ステアリン酸ラクトース、パルミチン酸ラクトース、ミリスチン酸ラクトース、ベヘン酸ラクトース、ラウリン酸ラクトース、メリシン酸ラクトース等)が挙げられる。

固体(相変化)溶媒の固体 - 液体相変化における相変化温度は、60 \mathbb{C} ~ 200 \mathbb{C} であることが好ましく、80 ~ 150 \mathbb{C} であることがより好ましい。

[0157]

上記のような固体(相変化)溶媒は、加熱した溶融状態の溶媒に本発明の色素をそのま ま溶解させて用いることができ、また樹脂状分散剤や結合剤を併用して分散または溶解さ せて用いることもできる。

[0158]

このような相変化溶媒の具体的調製法については、特開平5-186723号、同7-70490号に記載の方法を参照することができる。

[0159]

上記したような水系、油系、固体(相変化)溶媒を使用し本発明の色素を溶解或いは分散した本発明のインクジェット記録液は、その飛翔時の粘度として40cps以下が好ましく、30cps以下であることがより好ましい。

[0160]

また、上記本発明のインクジェット記録液は、その飛翔時の表面張力として 2×10^{-4} N/c m $\sim10^{-3}$ N/c mが好ましく、 3×10^{-4} N/c m $\sim8\times10^{-4}$ N/c mであることがより好ましい。

[0161]

本発明の色素は、インクジェット記録液の $0.1 \sim 25$ 質量%の範囲で使用されることが好ましく、 $0.5 \sim 10$ 質量%の範囲であることがより好ましい。

[0162]

$[0\ 1\ 6\ 3\]$

本発明のインクジェット記録液には、吐出安定性、プリントヘッドやインクカートリッジ適合性、保存安定性、画像保存性、その他の諸性能向上の目的に応じて、粘度調整剤、表面張力調整剤、比抵抗調整剤、皮膜形成剤、分散剤、界面活性剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、退色防止剤、防ばい剤、防錆剤等を添加することもできる。

[0164]

本発明のインクジェット記録液は、その使用する記録方式に関して特に制約はないが、特にオンデマンド方式のインクジェットプリンタ用のインクジェット記録液として好ましく使用することができる。オンデマンド型方式としては、電気ー機械変換方式(例えば、シングルキャビティー型、ダブルキャビティー型、ベンダー型、ピストン型、シェアーモード型、シェアードウォール型等)、電気ー熱変換方式(例えば、サーマルインクジェット型、バブルジェット(R)型等)、静電吸引方式(例えば、電界制御型、スリットジェット型等)、放電方式(例えば、スパークジェット型等)などを具体的な例として挙げることができる。

【実施例】

[0165]

以下、実施例を挙げて本発明を詳細に説明するが、本発明の態様はこれに限定されない

[0166]

実施例1

(例示化合物の合成)

(i) 例示化合物 A-26の合成

[0167]

【化70】

例示化合物A-26

[0168]

ニトロベンゼン $75\,\mathrm{ml}$ に、 $9.5\,\mathrm{g}$ ($21.2\,\mathrm{mmol}$) の(1a) を加え、 $90\,\mathrm{C}$ に加熱して溶解させる。これに、 $3.6\,\mathrm{g}$ ($23.6\,\mathrm{mmol}$) のオキシ塩化リンをゆっくり加え、そのまま 2 時間攪拌する。その後、 $10\,\mathrm{g}$ ($19.3\,\mathrm{mmol}$) の(1b) を加え、 $180\,\mathrm{C}$ に昇温してさらに 2 時間攪拌する。反応終了後、ニトロベンゼンを減圧留去し、得られた油状物をカラムクロマトグラフィーにかけることにより、赤色結晶が $3.4\,\mathrm{g}$ (収率 $23.3\,\mathrm{mmol}$) 得られる。

[0169]

構造はH-NMR、MASSスペクトルにより決定した。

 $1\,H-NMR$ (CDC13), δ 值TMS基準: 0. 67 (9 H, s); 1. 29 (6 H, s); 1. 72 (2 H, s); 2. 87 (3 H, s); 3. 96 (3 H, s); 4. 0 3 (3 H, s); 6. 92 (1 H, s); 7. 17~7. 41 (10 H, m); 7. 82~7. 88 (2 H, m); 8. 37 (1 H, s); 8. 59 (1 H, d); 8. 98 (1 H, d)

(ii) 例示化合物 A-51の合成

水冷下、濃硫酸 4.5 g と発煙硫酸 4.5 g を混合し、これに上記合成した例示化合物 A-26、1.5 g を加え、2.5 時間反応させる。反応終了後、25 g の氷水にゆっくりとあけ、これに食塩 1.5 g を加えて 30 分攪拌する。析出してきた沈殿を濾取し、濾取した粉末を水 30 m 1 に溶解させる。再び濾過して、不溶物を除去した後、濾液に食塩 2.4 g を入れて 1 時間攪拌し、得られる沈殿を濾取することにより例示化合物 A-51 のナトリウム塩が 1.3 g 得られる。 H-NMR より、得られたナトリウム塩は、スルホン酸基数の異なる化合物の混合物であった。

[0170]

(iii) 例示化合物 B-1の合成

[0171]

【化71】

[0172]

(2c)

水酸化カリウムを $30\,m$ lのエタノールに溶解させ、これに $10\,g$ ($24.0\,m$ mol)の(2a)を加える。さらに $5.7\,g$ ($25.2\,m$ mol)の(2b)を加え、2時間 還流させる。反応終了後、放冷し、析出した沈殿を濾取する。

[0173]

これをTHF300mlに溶解させ、濾過することにより不溶物を取り除き、THFを減圧留去した後、トルエンで懸濁洗浄することにより中間体2cが4.3g(収率32.7%)得られる。

[0174]

[0175]

(iv) 例示化合物 B-21の合成

水冷下、濃硫酸 4.5 g と発煙硫酸 4.5 g を混合し、これに上記合成した例示化合物 B-1、1.5 g を加え、2.5 時間反応させる。反応終了後、25 g の氷水にゆっくり とあけ、これに食塩 1.5 g を加えて 30 分攪拌する。析出してきた沈殿を濾取し、濾取した粉末を水 30 m 1 に溶解させる。再び濾過して、不溶物を除去した後、濾液に食塩 2.4 g を入れて 1 時間攪拌し、得られる沈殿を濾取することにより例示化合物 B-21 のナトリウム塩が 1.1 g 得られる。 H-NMR より、得られたナトリウム塩は、スルホン酸基数の異なる化合物の混合物であった。

[0176]

(v) 例示化合物 A-60の合成

[0178]

ニトロベンゼン $16\,\mathrm{m}$ 1 に、1 . $3\,\mathrm{g}$ (4 . $7\,\mathrm{1}\,\mathrm{m}$ mol) の ($5\,\mathrm{a}$) を加え、 $9\,\mathrm{0}\,\mathrm{C}$ に加熱して溶解させる。これに、0 . $9\,\mathrm{6}\,\mathrm{g}$ (6 . $2\,\mathrm{9}\,\mathrm{m}$ mol) の $7\,\mathrm{m}$ かっくり加え、そのまま $2\,\mathrm{e}$ 間撹拌する。その後、2 . $0\,\mathrm{g}$ (3 . $9\,\mathrm{m}$ mol) の ($5\,\mathrm{b}$) を加え、 $1\,3\,\mathrm{0}\,\mathrm{C}$ に昇温して $1\,\mathrm{e}$ 間撹拌する。その後 $7\,\mathrm{0}\,\mathrm{C}$ まで放冷し、0 . $4\,\mathrm{8}\,\mathrm{g}$ (3 . $1\,\mathrm{4}\,\mathrm{m}$ mol) のオキシ塩化リンをゆっくり加え、再び $1\,\mathrm{3}\,\mathrm{0}\,\mathrm{C}$ に昇温して $1\,\mathrm{e}$ 間撹拌する。反応終了後、反応液に $1\,\mathrm{m}$ $1\,\mathrm{m}$

[0179]

(vi) 例示化合物 A - 8 0 の合成

氷冷下、濃硫酸 5.2 gと発煙硫酸 5.2 gを混合し、これに例示化合物 A-64、1.5 g加え、3時間反応させる。反応終了後、25 gの氷水にゆっくりとあけ、これに食塩1.5 gを加えて30分撹拌する。析出してきた沈殿を濾取し、濾取した粉末を水30 mlに溶解させる。再び濾過して、不溶物を除去した後、濾液に食塩2.5 gを入れて1時間撹拌し、得られる沈殿を濾取することにより例示化合物 A-64 のスルホン化物のナトリウム塩である目的物が1.27 g得られる。H-NMRより、得られたナトリウム塩は、スルホン酸基数の異なる化合物の混合物であった。

[0180]

(vii) 例示化合物 B-42の合成

[0181]

【化73】

[0182]

2 gの水酸化カリウムを $3.5 \, \text{mlo}$ $1.2 \, \text{mlo}$ $1.2 \, \text{mlo}$ $1.3 \, \text{mlo}$ 1.3

[0183]

上記中間体(7c)を5.7g、THF220mlに溶解し、パラジウムー炭素を加えて常圧水素添加を行った。既定量の水素を吸収し、TLC(薄層クロマトグラフィー)にて反応液中の(7c)が消失したのを確認した後、触媒を濾別し、溶媒を減圧下で留去した。得られた残渣をトルエンで懸濁洗浄することにより、黄橙色結晶が4.7g(収率92.3%)得られる。

NMR、massスペクトルにより目的物であることを確認した。

[0184]

尚、以下の実施例2~4で比較用インクを調製するのに用いた比較用化合物について以下に示す。

[0185]

【化74】

比較化合物1

$$(C_2H_5)_2N$$
 C
 SO_3
 SO_3Na

比較化合物2

比較化合物3

比較化合物4

比較化合物5

[0186]

【化75】

比較化合物6

比較化合物7

比較化合物8

比較化合物9

[0187]

【化76】

比較化合物10

比較化合物11

比較化合物12

比較化合物13

比較化合物14

[0188]

【化77]

比較化合物16

比較化合物17

比較化合物18

比較化合物19

[0189]

【化78】

比較化合物20

$$O_2$$
S O_2 S O_2 S O_2 N O_2 S O_2 S

比較化合物22

比較化合物23

比較化合物24

比較化合物25

【0190】 実施例2

(水系インクの作製)

表1に記載の色素を色素の含有量が仕上がりインクとして、2質量%になる量を秤量し、エチレングリコール15%、グリセリン15%、サーフィノール465(日信化学工業社製)0.3%、残りが純水になるように溶解、調製し、更に 2μ mのメンブランフィルターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除去してインクジェット用インク1~22を得た。

[0191]

(サンプル作製および評価)

更に、各インクを市販のエプソン社製インクジェットプリンター(PM-800)を用いてコニカフォトジェットペーパー Photolike QP 光沢紙(コニカ株式会社製)にプリントし、得られた画像の耐光性の評価を行った結果を表1に併せて示す。

[0192]

耐光性:スガ試験機株式会社製キセノンウェザーメーターを用いてキセノン光 (7000ルックス)を48時間爆射した後のサンプルの未爆射サンプルからの可視領域極大吸収波長における反射スペクトル濃度の低下率、

耐光性(%)=(曝射試料極大吸収波長濃度/未曝射試料極大吸収波長濃度)×100 を算出した。

[0193]

【表1】

インク No.	色素	耐光性	備考
1	比較化合物 1	10	比 較
2	比較化合物 2	41	比 較
3	比較化合物3	55	比 較
4	比較化合物 6	66	比 較
5	比較化合物7	68	比 較
6	比較化合物8	64	比 較
7	比較化合物 9	66	比 較
8	比較化合物 10	75	比 較
9	比較化合物 11	67	比 較
10	比較化合物 12	77	比 較
11	例示 A-29	91	本発明
12	例示 A-30	92	本発明
13	例示 A-34	86	本発明
14	例示 A-51	91	本発明
15	例示 B-21	88	本発明
16	例示 B-28	88	本発明
17	例示 B-38	85	本発明
18	例示 C-10	82	本発明
19	例示 D-10	81	本発明
20	例示 E-10	83	本発明
21	例示 F-8	83	本発明
22	例示 G-11	80	本発明

[0194]

以上の結果から明らかなように、本発明が比較に比して耐光性が優れていることが分か 出証特2003-3092603 る。

[0195]

実施例3

(微粒子分散物の作製)

表2記載の色素10g、メチルエチルケトン20g、グリセリン5g、スチレン/アクリル酸/2-ヒドロキシエチルメタクリレート=80/5/15の中和済み樹脂を6g、イオン交換水40gの混合液に平均粒子径が0.5mmのジルコニアビーズ250gを加え、メディア分散機(システムゼータ;(株)アシザワ製)を用いて4時間分散を行った。分散終了後、ジルコニアビーズを濾別して顔料分散液を得た。この分散液に水40mlを加えて希釈した後、減圧留去によりメチルエチルケトンを除去し顔料の着色微粒子を得た。

[0196]

(水系インクの作製)

色素の含有量がインクの仕上がり量に対して 3 質量%になる量を秤量し、エチレングリコール 15 質量%、グリセリン 15 質量%、トリエチレングリコールモノブチルエーテル 3 質量%、サーフィノール 465 を 0.3 質量%、残りが純水になるように調整・混合し、更に 2μ mのメンブランフィルターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除去して表 2 に示すようにインクジェット用インク $23 \sim 33$ を得た。

[0197]

(サンプル作製および評価)

それぞれのインクを実施例1と同様にして、プリントサンプルの耐光性をみたほか、それぞれのインクを60℃で7日間保存した際の粒子径変化率、保存後のインクの濾過性を評価した。尚、この粒子径は平均粒子径であり、マルバーン社製ゼータサイザー1000 HSで測定した。

[0198]

結果を表2に示す。

[0199]

粒子径変化率:インクを60℃で7日間保管し、粒子径変化率が5%未満のものを◎、 5%ないし10%未満のものを○(許容レベル)、10%以上のものを×(不可レベル) とした。

[0200]

濾過性:インクを60^{\mathbb{C}}7日間保管した後に、インクを5 m 1 採取し0. 8 μ mのセルロースアセテートメンブランフィルターで濾過を行い、全量濾過できたものを \mathbb{O} 、半量以上濾過できたものを \mathbb{O} (許容レベル)、半量以上濾過ができなかったものを \mathbb{X} (不可レベル)とした。

[0201]

【表2】

インク No.	色素	耐光性	粒子径変化率	濾過性	備	考
23	比較色素 4	59	0	0	比	較
24	比較色素 5	61	×	0	比	較
25	比較色素 17	71	0	0	比	較
26	比較色素 18	67	0	0	比	較
27	例示 A-26	83	0	0	本系	半明
28	例示 B-1	81	0	0	本系	半明
29	例示 C-2	78	0	0	本多	半明
30	例示 D-5	77	0	0	本多	半明
31	例示 E-7	75	0	0	本多	半明
32	例示 F-6	78	0	0	本多	半明
33	例示 G-7	77	0	0	本多	半明

[0202]

以上の結果から明らかなように、本発明が比較に比してインクの保存安定性の面で優れていることが分かる。

[0203]

実施例4

(微粒子分散物の作製)

表3に示す色素5g、5gのポリビニルブチラール(積水化学社製BL-S、平均重合度350)及び50gの酢酸エチルをセパラブルフラスコに入れ、フラスコ内を N_2 置換後、攪拌して上記ポリマー及び色素を完全溶解させた。ラウリル硫酸ナトリウム2gを含む水溶液100gを滴下後、超音波分散機(UH-150型、株式会社エスエムテー製)を用いて、300秒間乳化した。その後、減圧下で酢酸エチルを除去し、色素を含浸する着色微粒子を得た。この分散液に0.15gの過硫酸カリウムを加えて溶解し、ヒーターを付して70℃に加温後、更に2gのスチレン及び1gの2ーヒドロキシエチルメタクリレートの混合液を滴下しながら7時間反応させてコアシェル型の着色微粒子を得た。

[0204]

(水系インクの作製)

色素の含有量がインクの仕上がり量に対して 2 質量%になる量を秤量し、エチレングリコール 15 質量%、グリセリン 15 質量%、トリエチレングリコールモノブチルエーテル 3 質量%、サーフィノール 465 を0.3 質量%、残りが純水になるように調整・混合し、更に 2μ mのメンブランフィルターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除去して表 3 に示すようにインクジェット用インク $34\sim5$ 3 を得た。

[0205]

(サンプル作製および評価)

実施例3と同様にそれぞれのインクを60で7日間保存した際の粒子径変化率、保存後のインクの濾過性、更に、実施例1、2と同様に各インクを用いてプリントした画像についての耐光性を評価した。結果を表3に示す。

[0206]

【表3】

インク No.	色素	耐光性	粒子径変化率	濾過性	備	考
34	比較色素 5	62	×	0	比	較
35	比較色素 13	64	0	0	出	較
36	比較色素 14	69	0	0	比	較
37	比較色素 15	66	0	0	出	較
38	比較色素 16	68	0	0	놰	較
39	比較色素 17	71	0	0	出	較
40	比較色素 18	69	0	0	出	較
41	比較色素 19	73	0	0	出	較
42	例示 A-2	89	0	0	本多	半明
43	例示 A-3	90	0	0	本多	半明
44	例示 A-20	89	0	0	本多	半明
45	例示 A-26	85	0	0	本多	半明
46	例示 B-1	85	0	0	本多	卷明
47	例示 B-2	87	0	0	本多	卷明
48	例示 B-15	83	0	0	本多	半明
49	例示 C-2	80	0	0	本多	き明
50	例示 D-5	80	0	0	本多	卷明
51	例示 E-7	76	0	0	本多	半明
52	例示 F-6	78	0	0	本多	半明
53	例示 G-7	78	0	0	本多	半明

[0207]

以上の結果から明らかなように、本発明が比較に比してインクの保存安定性および耐光 性の面で優れていることが分かる。

[0208]

実施例 5

(水系インクの作製)

表 4 に記載の色素を色素の含有量が仕上がりインクとして、 2 質量%になる量を秤量し、エチレングリコール 15%、グリセリン 15%、サーフィノール 465(日信化学工業社製) 0.3%、残りが純水になるように調整して混合・溶解し、更に 2μ mのメンブランフィルターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除去してインクジェット用インク 61 ~ 82 を得た。

[0209]

(サンプル作製及び評価)

前記実施例2と同様にプリントし、得られた画像の耐光性の評価を以下の通りに行った結果を表4に併せて示す。

耐光性:スガ試験機株式会社製キセノンウェザーメーターを用いて、得られた画像サンプルにキセノン光 (70000ルックス)を7日間曝射した後のサンプルの、未曝射サンプルからの可視領域極大吸収波長における反射スペクトル濃度の低下率

耐光性(%)=(曝射試料極大吸収波長濃度/未曝射試料極大吸収波長濃度)×100 を算出した。

[0210]



インク No.	色素	М	n	耐光性	備考
61	比較化合物 20	_	_	12	比較
62	比較化合物 21	_	_	48	比 較
63	比較化合物 22	Na	2	62	比 較
64	比較化合物 23	-	_	73	比 較
65	比較化合物 24	_	_	46	比 較
66	例示(A-71)	Na	2	92	本発明
67	例示(A-72)	Na	3	91	本発明
68	例示(A-76)	Na	2	96	本発明
69	例示(A-78)	Na	4	93	本発明
70	例示(A-80)		_	92	本発明
71	例示(A-82)	K	2	95	本発明
72	例示(A-84)	Li	1	93	本発明
73	例示(A-88)	_		94	本発明
74	例示(A-92)		<u> </u>	93	本発明
75	例示(A-94)		_	94	本発明
76	例示(B-58)	K	3	92	本発明
77	例示(B-59)	(N-Bu ₄)	3	93	本発明
78	例示(B-61)	Na	1	94	本発明
· 79	例示(B-62)	Na	2	93	本発明
80	例示(B-63)	Li	2	92	本発明
81	例示(B-66)	Na	3	94	本発明
82	例示(B-68)	Na	2	93	本発明

[0211]

以上の結果から明らかなように、本発明が比較に比して耐光性が優れていることがわかる。

[0212]

実施例6

(微粒子分散物の作製)

表 5 記載の色素 1 0 g、メチルエチルケトン 2 0 g、グリセリン 5 g、スチレン/アクリル酸/2-ヒドロキシエチルメタクリレート=80/5/15の中和済み樹脂を 6 g、イオン交換水 4 0 gの混合液に平均粒子径が 0.5 mmのジルコニアビーズ 2 5 0 gを加え、メディア分散機(システムゼータ;(株)アシザワ製)を用いて 4 時間分散を行った。分散終了後、ジルコニアビーズを濾別して顔料分散液を得た。この分散液に水 4 0 m lを加えて希釈した後、減圧留去によりメチルエチルケトンを除去し顔料の着色微粒子を得た。

[0213]

(水系インクの作製)

色素の含有量がインクの仕上がり量に対して3質量%になる量を秤量し、エチレングリコール15質量%、グリセリン15質量%、トリエチレングリコールモノブチルエーテル3質量%、サーフィノール465を0.3質量%、残りが純水になるように調整・混合し、更に 2μ mのメンブランフィルターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除去して表5に示すようにインクジェット用インク83~92を得た。

[0214]

(サンプル作製および評価)

それぞれのインクを実施例5と同様にして、プリントサンプルの耐光性をみたほか、そ

出証特2003-3092603



れぞれのインクを60℃で7日間保存した際の粒子径変化率、保存後のインクの濾過性を 実施例3と同様に評価した。結果を表5に示す。

[0215]

【表 5】

	<u></u>				
インク No.	色素	耐光性	粒子径変化率	濾過性	備考
83	比較色素 25	59	0	0	比 較
84	比較色素 26	42	×	0	比 較
85	例示(A-56)	93	0	0	本発明
86	例示(A-58)	94	0	0	本発明
87	例示(A-60)	95	0	0	本発明
88	例示(A-64)	92	0	0	本発明
89	例示(B-42)	94	0	0	本発明
90	例示(B-46)	93	0	0	本発明
91	例示(B-52)	94	0	0	本発明
92	例示(B-55)	93	0	0	本発明

[0216]

以上の結果から明らかなように、本発明が比較に比してインクの保存安定性の面で優れていることが分かる。

[0217]

実施例7

(微粒子分散物の作製)

表 6 に示す色素 5 g、5 gのポリビニルブチラール(積水化学社製BL-S、平均重合度 3 5 0)及び 5 0 gの酢酸エチルをセパラブルフラスコに入れ、フラスコ内を N 2 置換後、攪拌して上記ポリマー及び色素を完全溶解させた。ラウリル硫酸ナトリウム 2 gを含む水溶液 1 0 0 gを滴下後、超音波分散機(UH-1 5 0 型、株式会社エスエムテー製)を用いて、 3 0 0 秒間乳化した。その後、減圧下で酢酸エチルを除去し、色素を含浸する着色微粒子を得た。この分散液に 0 . 1 5 gの過硫酸カリウムを加えて溶解し、ヒーターを付して 7 0 $\mathbb C$ に加温後、更に 2 gのスチレン及び 1 gの 2 - ヒドロキシエチルメタクリレートの混合液を滴下しながら 7 時間反応させてコアシェル型の着色微粒子を得た。

[0218]

(水系インクの作製)

色素の含有量がインクの仕上がり量に対して2質量%になる量を秤量し、エチレングリコール15質量%、グリセリン15質量%、トリエチレングリコールモノブチルエーテル3質量%、サーフィノール465を0.3質量%、残りが純水になるように調整・混合し、更に2 μ mのメンブランフィルターによって濾過し、ゴミ及び粗大粒子を除去して表6に示すようにインクジェット用インク93~106を得た。

[0219]

(サンプル作製および評価)

実施例3と同様にそれぞれのインクを60℃で7日間保存した際の粒子径変化率、保存後のインクの濾過性、更に、実施例5と同様に各インクを用いてプリントした画像についての耐光性を評価した。結果を表6に示す。

[0220]



	·				
インク No.	色素	耐光性	粒子径変化率	濾過性	備考
93	比較色素 25	61	0	0	比較
94	比較色素 26	48	×	0	比較
95	例示(A-55)	92	0	0	本発明
96	例示(A-57)	91	0	0	本発明
97	例示(A-58)	90	0	0	本発明
98	例示(A-60)	96	0	0	本発明
99	例示(A-61)	93	0	0	本発明
100	例示(A-66)	95	0	0	本発明
101	例示(A-69)	92	0	0	本発明
102	例示(B-41)	91	0	0	本発明
103	例示(B-45)	94	0	0	本発明
104	例示(B-47)	93	0	0	本発明
105	例示(B-51)	95	0	0	本発明
106	例示(B-56)	94	0	0	本発明

[0221]

以上の結果から明らかなように、本発明が比較に比してインクの保存安定性および耐光 性の面で優れていることが分かる。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 堅牢性に優れた色素、色画像の耐光性に優れた、特にマゼンタ色のインクジェット記録液を提供することにある。またさらに本発明の目的は、高耐光性に加え、長期使用を保証できる水系インクジェット記録液を提供することにある。

【解決手段】 下記一般式1で表される色素。

【化1】

〔式中、Zは含窒素 6 員芳香環を形成する基を表し、 R_{11} は水素結合性基を表し、 R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14} は水素原子または置換基を表し、n 1 2 は 1 \sim 3 の整数を表し、n 1 1 、n 1 3 は 1 \sim 4 の整数を表す。〕

【選択図】

なし

認定 · 付加情報

特許出願の番号

特願2003-348021

受付番号

5 0 3 0 1 6 6 7 8 3 7

書類名

特許願

担当官

第二担当上席

0 0 9 1

作成日

平成15年10月10日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成15年10月 7日

特願2003-348021

出願人履歴情報

識別番号

[000001270]

1. 変更年月日 [変更理由]

2003年 8月 4日 名称変更

住 所 氏 名 東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

コニカミノルタホールディングス株式会社

2. 変更年月日 [変更理由]

2003年 8月21日

住所変更

住 所 氏 名 東京都千代田区丸の内一丁目6番1号

コニカミノルタホールディングス株式会社

.dî